(1) 日本国特許庁 (JP)

①特許出願公開

⑩公開特許公報(A)

昭55—14839

Int. Cl.³
 C 23 C 11/14

識別記号

庁内整理番号 6737—4K 砂公開 昭和55年(1980)2月1日

発明の数 1 審査請求 未請求

(全 5 頁)

69イオン窒化処理方法

22出

②特 願 昭53-86560

願 昭53(1978)7月14日

⑩発 明 者 梶川享志

明石市川崎町1番1号川崎重工

業株式会社明石工場内

仍発 明 者 牧村実

明石市川崎町1番1号川崎重工 業株式会社明石工場内 20発明者 国瀬悟

明石市川崎町1番1号川崎重工 業株式会社明石工場内

の発明者 古都敏

明石市川崎町1番1号川崎重工

業株式会社明石工場内

切出 願 人 川崎重工業株式会社

神戸市生田区東川崎町2丁目14

番地

砂代 理 人 弁理士 田中清一

明細書

/ 発明の名称

イオン窒化処理方法

2 特許請求の範囲

(ハ イオン窒化初期時にアンモニアガスを少なくとも20容量を以上添加した混合希謝ガス雰囲気中で高電圧グロー放電によりイオン窒化を予め行った後、アンモニアガスを除去した混合希薄ガス雰囲気中でイオン窒化を行うことを特徴とするイオン窒化処理方法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、グロー放電により窒素ガスをイネン 化させ、その窒素イオンを被処理物に衝突させて 窒化処理を行うイオン窒化処理方法に関するもの である。

一般にイオン窒化は、窒素イオン、水素イオンのイオン衝撃によって被処理物を加熱し、この際、表面のクリーニング作用と、被処理物表面からイオン衝撃によって飛び出たFo原子と雰囲気のN原子とによって生じたFoNが表面に蒸着し、表面の子とによって生じたFoNが表面に蒸着し、表面の

窒素ポテンシャルを増すこと、その他の理由によって極めて緻密な表面化合物層を生成し得る窒化法であって、 /~ / O Torr 程度の真空中で処理するので処理ガスの使用効率がよく無公客であることに特徴がある。

しかしながら、従来のイオン窒化処理方法では、イオン窓化完了まで混合希薄ガス雰囲気を一定にして行っていたため、均一かつ十分な厚さの化合物層を得るのに長時間のイオン窒化を必要とし、処理サイクルの効率が低く、エネルギ効率も悪いという不具合を有する。

本発明はかかる欠点を解消し、窒化処理の迅速 化を図り、短時間で均一にして且つ十分な厚さの 化合物層を得ることができるイオン窒化処理方法 を提供するものである。

すなわち、本発明者らは第4図に示すように、イオン窒化処理において窒化温度・時間を変化させたときの、化合物層厚さと窒化時間の関係を鋭感研究した結果、被処理物表面の化合物層生成速度は、窒化時間がイオン窒化初期の略の5時間を

特朗 昭55-14839 (2)

境にして顕著な差が認められ、各直線の傾きが窒化初期では略 1/2に近っくなっていることを知得した。

上記現象は、化合物層の生成速度が窒化初期(0~05h)では表面反応支配に従い、それ以降 では拡散支配に従っていることにより生起してい ることが判明し、しかも、上記ィオン窒化初期の 表面反応支配の段階において、被処理物の最表面 をより一層活性化すると、窒化は促進され化合物 層が短時間で厚くなることに着目して窒化処理を 迅速に行えるようにするものである。具体的には、 イオン窒化初期にはアンモニアガスを添加した混 合希薄ガス雰囲気中でイオン窒化を行い、グロー 放電の放電電圧を上昇させることにより被処理物 の最表面を活性化して窒化を促進するものである。 しかし、これ以降の拡散支配の段階では、化合物 層の生成速度は化合物層中の窒素の拡散速度に支 配され、これは窒化温度や材質により決定される ので、最表面を活性化しても窒化促進効果はない ものである。、

- ---

次に、上記イオン窓化処理装置による処理サイクルを第2図(A)(B)に沿って説明すると、先ずノ〜ノの Torr の処理圧力に真空排気された真空反応炉1を処理ガス混合供給装置13によりH2の湿元性ガス雰囲気にした状態で、発熱体4に発熱体用電源9によって交流電圧を印加して発熱させ、続いて、内鉄遮蔽板5を陽極とし、陰極載置台14(

. 以下、本発明の実施例を説明する。第/図は本 発明に使用するイオン窒化処理装置の基本構造を 示すものであり、1は鰯製の真空反応炉であって、 円筒形状の炉体2と該炉体2の上方開口部(被処 理物の搬出入部)を被冠する整体るとからなり、 該炉体 2 及び蓋体 3 はそれぞれ適温に冷却せしめ るように水冷二重構造になっている。前記真空反 応炉1内の外周に円筒状の発熱体4を配設し、こ の発熱体 4 は内壁遮蔽板 5 と熱反射板 6 とによっ て被処理物8に対して電気的に遮蔽されている。 この発熱体4としてはチューブ状グラファイトク ロス発熱体やシーズ発熱体、ニクロム発熱体等が 用いられる。7は前配内壁遮蔽板5を陽極、真空 反応炉 1 内に装入される被処理物 8 を陰極として 両極間に直流電圧を印加し、その放電時間および 放電電圧を制御してグロー放電を生ぜしめるグロ 一放電用電源装置である。また、9は前記発熱体 4 に交流電圧を印加する発熱体用電源であって、 該発熱体用電源9には真空反応炉1内に装入され た 測 温 用 熱 電 対 1 〇 を 具 備 す る 温 度 制 卸 装 置 1 1

上記処理温度にまで加熱された後は、処理ガス混合供給装置 1 3 により混合ガスを供給した混合希薄ガス雰囲気中でグロー放電によりイオン窒化を行う。このイオン窒化の初期時には、窒素ガス、水業ガス等の他にアンモニアガスを少なくとも20容量 5 以上添加した混合希薄ガス雰囲気を電圧で短時間(好ましくは 1 5 ~ 6 0 分)発生せしめる。

書類

その際、処理温度は高電圧のグロー放電により昇温しようとするが、温度制御装置11により発熱体4に印加する電圧を低減せしめる温度調節制御によって一定に保持されるために、過熱が防止され、温度分布が均一に保持される。

特開 昭55-14839 (3)

し、例えば 5 ¥ Ø V 程度の高放電電圧の グロー放電により、イオン塞化処理を行いながら、 最適処理 電電圧で短時間 (好ましくは / 5 ~ 6 Ø 分)を 世しめる。その際、処理温度の温度関節制御は生しめる。を 0 際、処理温度の温度関節制御はよって一定に保持され、 過熱を防止して均一なる温度分布を保っている。

このイオン窓化初期のアンモニアがスを添加したがス雰囲気における高電圧グロー放電により、被処理物 8 の最表面は活性化されるとともに、被処理物 8 がステンレス鋼等の場合には表面の不動態被膜はスパッタリング作用によって除去され、窒化が容易に行われる。

上記初期のイオン窒化が終了すると、一旦、混合ガスを置換し、今度はアンモニアガスを添加せず窒素ガスと水素ガスその他の混合希薄ガス雰囲気とし、中期および後期のイオン窒化を放電電圧を例えば450Vに下げたグロー放電により行い、処理温度の維持は発熱体4の出力を向上させて所

定時間(3~ 4 時間)行うものであり、処理時間が経過した際にはグロー放電及び発熱体 4 の発熱を停止して冷却し、被処理物 8 を真空反応炉 1 から搬出して終了する。

イオン室化初期における混合ガスにアンモニアガスを添加することによりグロー放電電圧を例えば 5 6 0 V 程度と高くしても、グロー放電がアーク放電に移行することはないが、その効果は 2 0 容量 5 以上の添加により得られ、上限としては 1 0 0 容量 5 まで実施することができる。

例えば、アンモニアガスの添加効果は、グロー電流密度(グロー電流を陰極の表面積で除したもの)をノノ A / m'、全ガス圧を 3 Torr と一定にすると、ガス組成が(N2: H2: NH5 = 25:75:0)とアンモニアガスを含まない場合にはグロー電圧は 4 5 0 V であり、これにアンモニアガスを添加しガス組成が(N2: H2: NH5 = 20:60:20)の場合にはグロー電圧は 5 6 0 V と高くなるものである。

尚、グロー放電の放電電圧が上昇した場合にお

いて、被処理物 8 が特に過熱を嫌う場合には、グロー放電を間欠的に発生せしめ、このグロー放電による被処理物 8 の温度上昇を決定する放電出力の処理時間に対する平均的実効値を上昇させることなく放電電圧(最高値)を高くするようにするものである。

上記実施例において、イオン窒化の具体的実験例を説明する。被処理物 8 として普通鋼(S/SC)、ステンレス鋼(SUS 3 0 4)およびバルブ鋼(2/一4N)を使用し、従来方法と本発明方法とによる窒化処理後の化合物層の厚さを測定比較した。

<従来実験例>

処理条件(窒化全期)

ガス組成; N2: H2: NH3=25:75:0

処理圧力; 3 Torr `

処理温度: 550 C

グロー放電電圧: 450 V

窒化時間; 乡時間

<本発明実験例>

特開 昭55-14839 (4)

ا: الأخ

処理条件(窒化初期)

ガス組成: $N_2: H_2: NH_3 = /5:45:40$

処理圧力: 3 Torr

処理温度: 550℃

グロー放電電圧: 560 V

窒化時間; 0.5時間

処理条件(签化中期~後期)

ガス組成: N2:H2:NH5=25:75:0

処理圧力; 3 Torr

処理温度; 550C

グロー放電電圧: 450 V

窒化時間; 35時間

上記処理条件による第化処理による化合物層の 形成状態を以下に示す。

(A) . 普通鋼(S/5C)

従来法では化合物層の厚さは 8 μであったのに対し、本発明法では化合物層の厚さは 2 3 μと著しく厚く窒化された。(参考写真 / A , 2 A 参照)
(B) ステンレス鋼(SUS 304)

従来法では不動態被膜は除去されずに窒化層は

形成されず窒化されなかったのに対し、本発明法では不動態被膜は除去され窓化局の厚さが85μと厚く窒化された。(参考写真/B,2B参照)
(C) バルブ鋼(2/ーダN)

従来法では不動態被膜は除去されずに窒化層は 形成されず窒化されなかったのに対し、本発明法 では不動態被膜は除去され窒化層の厚さが/3 μ と厚く窒化された。(参考写真/c,2c参照)

尚、前記実施例においては、グロー放電と発熱体による発熱との併用によって被処理物の加熱並びに窒化処理を行うようにしたことにより、破処理物の局部的な過熱の発生を防止し、被処理の加熱及び処理を短時間に且つ均平をを置にした。グロー放電によける温度分布を良好によける温度分布を良好により、できるとができるとができるとので、変化処理を一層はによったよう。を併用せずにグロー放電だけによる。

i

従って、以上のような本発明によれば、イオン窓化初期時における混合ガスに少くとも20つ電が高以上のアンモニアガスを添加してグロー放電が高放電圧で発生するようにしたために、被処理物の最表面を活性化し短時間で化合物層を厚厚ができ、迅速な窒化が行えるとともに、ステンレス 鋼、ベルブ鋼等の被処理物に対して窒化処理を行う場合にその窒化処理を阻害する不動態被膜を分り、場合にその変化処理を阻害する不動態被膜を分り、場合にその変化処理を阻害する不動態被膜を分り、場合にその変化処理を容易に迅速に施するとができるものである。

又、窒化処理が短時間で十分に行うことができるとともに、窒化中期、後期のイオン窒化はアンモニアガスを除去して行いそのグロー放電を低エネルギ化して窒化が可能なために、エネルギ効率が良好となるなど種々の利点を有する。

ダ 図面の簡単な説明

第 / 図はイオン窒化処理装置の概略構成図、第 2 図 (A) (B) は一実施例を示す処理サイクル図、第 3 図 (A) (B) は他の実施例を示す処理サイクル図、第 4 図は蜜化温度・時間と化合物層厚さの関係を示すグラフである。

1 ·····真空反応炉、2 ·····炉体、3 ····· 蓝体、4 ·····発熱体、5 ·····内壁遮蔽板、6 ·····热反射板、7 ·····グロー放電用電源装置、8 ·····被処理物、9 ·····発熱体用電源

特許出願人 川崎重工業株式会社 代 理 人 田 中 清 一



